

PAT-NO: JP401241811A  
DOCUMENT-IDENTIFIER: JP 01241811 A  
TITLE: ELECTRIC DOUBLE-LAYER CAPACITOR  
PUBN-DATE: September 26, 1989

INVENTOR-INFORMATION:

NAME

MORIMOTO, TAKESHI  
HIRATSUKA, KAZUYA  
SANADA, YASUHIRO  
ARIGA, HIROSHI

ASSIGNEE-INFORMATION:

NAME

ASAHI GLASS CO LTD  
ELNA CO LTD

COUNTRY

N/A  
N/A

APPL-NO: JP63068247  
APPL-DATE: March 24, 1988

INT-CL (IPC): H01G009/00

US-CL-CURRENT: 361/502

ABSTRACT:

PURPOSE: To obtain an electrode capable of keeping a stable activity over a long period of time by using a polarizable electrode made of activated charcoal containing specific amounts of Fe, Cr, Ni, Na, K and Cl and having an ash component not greater than 0.5% as an impurity.

CONSTITUTION: In an electric double-layer capacitor using an electric double-layer formed in an interface between a polarizable electrode and an electrolytic solution, a polarizable electrode containing Fe (not greater than

200ppm), Cr (not greater than 10ppm), Ni (not greater than 10ppm), Na (not greater than 200ppm), k (not greater than 200ppm), and Cl (not greater than 300ppm) as an impurity and having an ash component not greater than 0,5% is used. For activated charcoal used for polarizable electrodes, woody phenol resin as a material or the activated charcoal powders mixed with an electrolytic solution and formed into paste for an electrode containing pitch resin may be used for electrodes. However, for an electrode excellent in size per volume and having mechanical strength, an electrode for which activated charcoal is formed into a sheet by using a binding agent, such as polytetrafluoroethylene, having resistance against chemicals, can be cited.

COPYRIGHT: (C)1989,JPO&Japio

⑩ 日本国特許庁(JP)

⑪ 特許出願公開

⑫ 公開特許公報(A) 平1-241811

⑬ Int.Cl.<sup>4</sup>

識別記号

庁内整理番号

⑭ 公開 平成1年(1989)9月26日

H 01 G 9/00

3 0 1

7924-5E

審査請求 未請求 請求項の数 5 (全5頁)

⑮ 発明の名称 電気二重層コンデンサ

⑯ 特 願 昭63-68247

⑰ 出 願 昭63(1988)3月24日

⑱ 発 明 者	森 本 剛	神奈川県横浜市港南区日限山3-20-25
⑱ 発 明 者	平 塚 和 也	神奈川県横浜市泉区弥生台72-7
⑱ 発 明 者	真 田 恭 宏	神奈川県横浜市保土ヶ谷区川島町1404-1-11
⑱ 発 明 者	有 賀 広 志	神奈川県横浜市神奈川区片倉1-17-14
⑲ 出 願 人	旭硝子株式会社	東京都千代田区丸の内2丁目1番2号
⑲ 出 願 人	エルナー株式会社	神奈川県藤沢市辻堂新町2丁目2番1号
⑳ 代 理 人	弁理士 梅村 繁郎	外1名

明 細 書

1. 発明の名称

電気二重層コンデンサ

2. 特許請求の範囲

- 分極性電極と電解液の界面で形成される電気二重層を利用する電気二重層コンデンサにおいて、不純物としてFe 200ppm以下 Cr 10ppm以下 Ni 10ppm以下 Na 200ppm以下 K 200ppm以下 Cl 300ppm以下を有し炭分が0.5%以下である活性炭よりなる分極性電極を用いることを特徴とする電気二重層コンデンサ。
- 活性炭がヤシガラ炭である請求項1の電気二重層コンデンサ。
- 活性炭の比表面積が1500~1800m<sup>2</sup>/g平均細孔径が10~20Å、全細孔容積が0.6~0.9 ml/g、細孔径20Å以上の細孔の容積が全細孔容積に対して30~50%の範囲である請求項1又は2記載の電気二重層コンデンサ。

4. 電解液が非水溶媒系電解液である請求項1記載の電気二重層コンデンサ。

5. 電解液が水溶液系電解液である請求項1記載の電気二重層コンデンサ。

3. 発明の詳細な説明

〔産業上の利用分野〕

本発明は電気二重層コンデンサに関するものである。

〔従来の技術〕

電気二重層コンデンサに従来用いられてきた分極性電極としては、活性炭、活性炭繊維等種々の素材があげられる。

活性炭を用いた例としては、活性炭の粉末を電解液と混合してペースト化して用いる電極が提案されている(特公昭55-41015号公報)。

〔発明の解決しようとする課題〕

しかしながら、このようなペースト電極に使用される活性炭の比表面積は、1500m<sup>2</sup>/g以下であり、この電極を用いたコンデンサは単位体積当りの容量が必ずしも十分ではなかった。ま

た、活性炭の製造工程は、通常、原料の炭化・賦活の工程と粉碎工程とよりなり、原料の炭化・賦活には薬品賦活あるいはガス賦活の方法が適用されることが多い。したがって、高比表面積を有する活性炭を得ようとする場合、高温度で長時間の賦活条件が要求されるため、反応工程中に反応容器からの重金属分が活性炭粉末中に混入して、得られる活性炭の純度が低下するという問題点があった。さらに粉碎工程中に金属などの不純物が活性炭に混入することが少なかった。このため、従来の電気二重層コンデンサにおいては、分極性電極を形成する活性炭が多くの不純物を含有しており、特に高温度負荷条件下において、電解液中に金属その他の不純物が溶出して電気化学的反應を引き起こすことによってコンデンサの長期信頼性が損なわれるという問題点があった。

#### [課題を解決するための手段]

本発明者はこれら諸問題を解決することを目的として種々研究検討した結果、この様な活性

炭に対し、他の成分を添加して悪影響を解決するよりも、前記不純物の許容量を特定化することにより、かえって安定した活性を長期にわたり持続し得る電極を得ることが可能になることを知見し、本発明の目的を達成し得ることを見出した。

かくして本発明は、分極性電極と電解液の界面で形成される電気二重層を利用する電気二重層コンデンサにおいて、不純物としてFe 200 ppm以下、Cr 10 ppm以下、Ni 10 ppm以下、Na 200 ppm以下、K 200 ppm以下、Cl 300 ppm以下を有し灰分が0.5 %以下である活性炭よりなる分極性電極を用いることを特徴とする電気二重層コンデンサを提供するにある。

本発明で分極性電極に用いる活性炭は原料としてオガクズ等木質系フェノール樹脂、ビッチ系樹脂等があるが、前者は1500 $\text{m}^2/\text{g}$ 以上の高比表面積を得ることは難しく、また不純物含有量も大きく、また後者は比表面積を上げることは容易であるが、コストが非常に高価となる欠点

3

があり、これらの諸欠点を有さない原料としてヤシガラを用いるのが最も好ましい。

本発明で使用するヤシガラを原料とする活性炭が含有する不純物量としてはFeが200 ppm以下好ましくは100 ppm以下、Ni, Crが10 ppm以下好ましくは5 ppm以下、Naが200 ppm以下好ましくは150 ppm以下、Kが200 ppm以下好ましくは100 ppm以下、Clが300 ppm以下好ましくは100 ppm以下であり灰分として0.5 %以下好ましくは0.4 %以下が適当である。活性炭の不純物含有量が前記範囲を逸脱すると、長期信頼性に著しい悪影響を及ぼすので不適当である。

また活性炭の物性としては比表面積が1500~1900 $\text{m}^2/\text{g}$ 好ましくは1650~1850 $\text{m}^2/\text{g}$ が適当である。

これ以上の比表面積を有する活性炭を得ようとする、収率が低下するので実際的ではない。又、平均細孔径としては13~20 $\mu\text{m}$ 好ましくは14~19 $\mu\text{m}$ 、全細孔容積としては0.6~0.9 $\text{ml/g}$ 好ましくは0.65~0.8 $\text{ml/g}$ であり、細孔径

4

20 $\mu\text{m}$ 以上の細孔の全細孔容積に対して30~50%好ましくは35~45%のものが好適である。

本発明で用いる電極としては、この活性炭粉末を電解液と混合してペースト化したものを電極として用いることも可能である。しかしながら、単位体積当りの容積と機械的強度のさらに良好な電極としては、ポリテトラフルオロエチレン(以下、PTFEと略称する)などの耐化学薬品性の優れた結着剤を用いて活性炭粉末をシート化してなる電極があげられる。このようなシート状電極としては、まず活性炭微粉末に対して好ましくは1~50重量%、さらに好ましくは5~30重量%の好ましくはPTFEを混合し、得られた粘質な混合物を圧縮、押出し、もしくは圧延、またはこれらの手段を組合せることによってシート状に成形したものが好適に使用できる。

このシート状成形物は、さらに必要に応じて一軸方向、または二軸方向に延伸処理される。この延伸処理は、20~380 $^{\circ}\text{C}$ 好ましくは20~

5

6

200℃において、好ましくは原長の1.1～5.0倍、特に好ましくは1.2～2.0倍になるように公知の方法（たとえば、特開昭59-166541号公報）により行なわれる。このようにして得られた延伸処理物は、そのまま使用することもできるが、必要に応じて、さらにロール、プレスなどにより圧延または圧縮処理した後、焼成または半焼成処理して使用する。

本発明で活性炭よりなる分極性電極と組合せて使用する電解液は特に限定されるものではなく、電気二重層コンデンサ用として使用可能なもの、すなわち、非水溶媒系または水溶媒系電解液が適宜使用される。

本発明で活性炭よりなる分極性電極と組合せて使用される非水溶媒系電解液としては、たとえば過塩素酸、6フッ化リン酸、4フッ化ホウ酸、パーアルキルスルホン酸、トリフルオロメタンスルホン酸などのテトラアルキルアンモニウム塩、テトラアルキルホスホニウム塩、またはアミン塩などの溶質を、プロピレンカーボ

ネート、γ-ブチロラクトン、アセトニトリル、ジメチルホルムアミド、1,2-ジメトキシエタン、スルホラン、ニトロメタンなどの極性有機溶媒に0.3～1.5 M/L程度溶解させたものがあげられる。

活性炭よりなる分極性電極と組合せて用いる水溶媒系電解液としては、高い電気伝導性を有する無機酸、無機塩基、または無機塩を溶質とするものが好適である。このような電解液の溶質（電解質）としては、たとえば硫酸、4フッ化ホウ酸、硝酸などの酸、水酸化カリウム、水酸化ナトリウム、水酸化カルシウム、水酸化アンモニウムなどの塩基、塩化カリウム、塩化ナトリウム、塩化カルシウム、塩化アンモニウムなどの塩化物、炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、炭酸カルシウム、炭酸アンモニウムなどの炭酸塩等が好適に使用される。これらの電解質の中で、硫酸、4フッ化ホウ酸、水酸化カリウムおよび水酸化ナトリウムは、高い伝導度が見られる点で特に好ましい。

7

水溶媒系電解液の濃度は、10～90重量%の範囲で適宜選定することができ、一般に90重量%以上の濃度になると寒冷時に溶質が析出するなどの問題が発生し、また10重量%以下の濃度では、電導度が低下してコンデンサの内部抵抗を増大させるので好ましくない。

前述のシート状物をコンデンサの形状に合わせて加工、成形した電極間に多孔質のセパレータを挟み、前記のような電解液を含浸または満たしてケース中に密閉することによって本発明による電気二重層コンデンサが得られる。

多孔質セパレータとしては、たとえば、ポリプロピレン繊維不織布、ガラス繊維ろ紙不織布などが好適に使用できる。また、セパレータの厚みは50～200 μmが適当であり、100～150 μmとするのが特に好適である。

また本発明で用いる分極性電極からの集電方法も特に限定されるものではなく、従来から周知、公知の方法が使用可能である。例えば金属ケースに金属網を溶接しその上に電極を圧着し

8

たり、電極上にプラズマ溶射、メッキ等によって金属集電を形成したり、或は導電性接着剤によって接着する方法等が好ましく使用可能である。特に炭素質を含む導電性接着剤を用いる方法が好ましい。

本発明に用いられる導電性接着剤としては、バインダーをほとんど含まない高純度高鉛系のものが好ましいが、フェノールなどの樹脂系バインダーもしくは水ガラスなどの無機質バインダーを含む黒鉛あるいはカーボンブラック系の導電性接着剤なども用いることができる。

#### 【実施例】

以下、本発明の実施例および比較例を図面を参照して具体的に説明する。

第1表に示した各種の活性炭70重量%、カーボンブラック20重量%およびPTFE（粒子径0.3 μm）10重量%よりなる粉末混合物100重量部に対して水200重量部を加し、V形ブレンダー中で混和した。得られたペースト状混和物をロール成形機を用いて圧延し、厚さ1.1 mmの

Conduct.  
Adhesive

70% Activated  
Carbon  
20% Carb.  
Black  
10% PTFE

9

シートとした。このシートを300℃に予熱した状態で一軸方向に1.1倍の倍率で延伸処理して厚さ0.6mmのシート状電極材料を得た。

このシート状電極材料を使用して第1図に示すようなコイン型電気二重層コンデンサのユニットセル（直径20mm、厚さ2.0mm）を下記の手順で作製した。

前記シート状電極材料を円板状に打ち抜いて分極性電極1および2（直径15mm、厚さ0.6mm）とし、この分極性電極1、2をポリプロピレン繊維不織布よりなるセパレータ3を介してステンレス鋼製のキャップ4およびステンレス鋼製の缶5からなる外装容器中に収納する。次に、ユニットセル中に所定の電解液（実施例1、2、比較例1においてはテトラブチルホスホニウムテトラフルオロボレートプロピレンカーボネートに1.0M/lの濃度で溶解したもの、実施例3、4、比較例2においては30%硫酸水溶液）を注入して分極性電極1、2およびセパレータ3中にこの電解液を充分に含浸後、

ポリプロピレン製パッキング6を介してキャップ4および缶5の端部をかしめて封ロした。

前述のようにして作製した電気二重層コンデンサのユニットセルを使用し、20℃において実施例1、2と比較例1では2.8V、実施例3、4と比較例2では0.9Vで、それぞれ30分間の定電圧充電を行い、その後1mA定電流放電し、放電時の端子間電圧が0Vに至るまでの時間を測定して初期容量(F)を算出した。さらに、交流二端子法（周波数1kHz）で内部抵抗を測定した。次に、同セルを70℃において1000時間実施例1、2と比較例1では2.8V、実施例3、4と比較例2では0.9V連続印加した後の容量を同様にして測定し、初期値と比較して容量劣化率(%)を算出した。以上の結果を第1表に示した。

1 1

1 2

第 1 表

項目 No.	電 解 液	灰分(%)	不 純 物 含 有 量(ppm)						コ ン デ ン サ 特 性			
									初 期 値		1000hr後	
			Fe	Cr	Ni	Na	K	Cl	内部抵抗(Ω)	容量(F)	内部抵抗(Ω)	容量劣化率(%)
実 施 例	1	非水溶液	60	2.0	1.0	140	30	80	5.3	2.27	18.3	15.2
	2	"	32	1.7	1.0	120	60	15	5.2	2.28	14.2	11.3
	3	水 溶 液	60	2.0	1.0	120	60	45	2.0	2.63	5.9	16.3
	4	"	32	1.7	1.0	120	60	15	2.0	2.72	4.3	10.2
比 較 例	1	非水溶液	220	35	40	260	310	350	6.2	2.02	58.3	40.2
	2	水 溶 液	270	50	70	300	320	410	3.0	2.22	32.4	33.0

1 3

【発明の効果】

以上説明したように本発明によれば、高温条件下での容量劣化率が低く且つ内部抵抗の増大も少ない長期信頼性の高い電気二重層コンデンサが得られる。

4. 図面の簡単な説明

第1図は本発明による電気二重層コンデンサの一実施態様を示す部分断面図である。

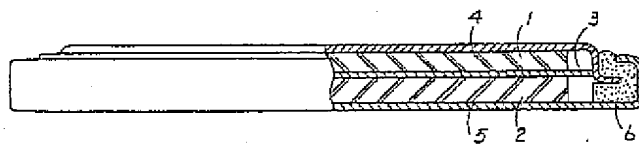
- 1...分極性電極
- 3...セパレータ
- 4...キャップ
- 5...缶
- 6...パッキング

代理人 母村 繁



14

第 1 図



PTO 06-6313

CY=JA DATE=19890926 KIND=A  
PN=01-241811

ELECTRIC DOUBLE LAYER CAPACITOR  
[Denki nijuusou kondensa]

Tsuyoshi Morimoto, et al.

UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE  
Washington, D.C. August 2006

Translated by: FLS, Inc.

PUBLICATION COUNTRY	(19):	JP
DOCUMENT NUMBER	(11):	010241811
DOCUMENT KIND	(12):	A [PUBLISHED UNEXAMINED APPLICATION]
PUBLICATION DATE	(43):	19890926
APPLICATION NUMBER	(21):	63068247
APPLICATION DATE	(22):	19880324
INTERNATIONAL CLASSIFICATION	(51):	H 01 G 9/00
INVENTORS	(72):	MORIMOTO, TSUYOSHI; HIRATSUKA, KAZUYA; MADA, YASUHIRO; ARIGA, HIROSHI
APPLICANTS	(71):	ASAHI GLASS CO., LTD.; ELNA CO., LTD.
TITLE	(54):	ELECTRIC DOUBLE LAYER CAPACITOR
FOREIGN TITLE	(54A):	DENKI NIJUUSOU KONDENSA

## SPECIFICATION

### 1. Title of the Invention

ELECTRIC DOUBLE LAYER CAPACITOR

### 2. Claims

1. With respect to an electric double layer capacitor that uses electric double layers formed on the boundary between a polarizable electrode and an electrolyte, an electric double layer capacitor characterized by utilizing a polarizable electrode that contains as impurities 200ppm or less of Fe, 10ppm or less of Cr, 10ppm or less of Ni, 200ppm or less of Na, 200ppm or less of K, and 300ppm or less of Cl and that contains 0.5% or less of an ash content.

2. An electric double layer capacitor of Claim 1 in which the activated carbon is carbon made of palm-kernel shells.

3. An electric double layer capacitor of Claim 1 or 2 in which the specific surface area of the activated carbon is between 1500 and 1900m<sup>2</sup>/g, in which the average pore diameter is between 13 and 20Å, in which the total pore volume is between 0.6 and 0.9ml/g, and in which the volume of the pores that are at least 20Å in diameter is between 30 and 50% of the total pore volume.

4. An electric double layer capacitor of Claim 1 in which the electrolyte is an electrolytic solution of a nonaqueous medium type.

5. An electric double layer capacitor of Claim 1 in which the electrolyte is an electrolytic solution of an aqueous solution type.

### 3. Detailed Explanation of the Invention

#### [Industrial Field of Application]

The present invention relates to an electric double layer capacitor.

#### [Related Art]

As polarizable electrodes conventionally utilized as electric double layer capacitors, various materials such as activated carbon and activated carbon fiber can be mentioned.

As an example in which activated carbon is utilized, an electrode used in the form of a paste obtained by combining activated carbon powder and electrolyte has been suggested (Kokoku No.55-41015).

#### [Problems that the Invention is to Solve]

However, the specific surface area of such activated carbon utilized as a paste electrode is  $1500\text{m}^2/\text{g}$  or less, and the capacitor equipped with such electrode does not necessarily have a sufficient capacity per unit volume. Moreover, an activated carbon manufacturing process normally consists of a process in which the raw material is carbonated and activated and a process in which it is pulverized, and for the carbonation and activation of the raw material, a chemical activation or gas activation method is often utilized. Therefore, the activation needs to be carried out at a high temperature for a long time in order to obtain activated carbon having a large specific area. For this reason, there is a problem in that the heavy metal content of the reaction container blends with the activated carbon powder during the reaction process and causes the purity of the obtained activated carbon to decrease. Moreover, impurities, such as metal, often blend with the activated carbon during the pulverizing

process. For this reason, a conventional electric double layer capacitor has a problem in that the activated carbon forming the polarizable electrode contains many impurities and in that the long-term reliability of the capacitor becomes spoiled by the metal or other impurities being eluted out into the electrolyte and causing an electrochemical reaction in a particularly-high-temperature load condition.

[Means for Solving the Problems]

As a result of conducting various studies in order to solve these problems, the present inventors discovered that it is possible to obtain an electrode capable of retaining stable activation for a long time by specifying the allowable amount of said impurities rather than resolving the adverse effects by combining other components to the activated carbon. Thus, they found out that the purpose of the present invention could be achieved.

With respect to an electric double layer capacitor that uses electric double layers formed on the boundary between a polarizable electrode and an electrolyte, the present invention supplies an electric double layer capacitor characterized by utilizing a polarizable electrode that contains as impurities 200ppm or less of Fe, 10ppm or less of Cr, 10ppm or less of Ni, 200ppm or less of Na, 200ppm or less of K, and 300ppm or less of Cl and that contains 0.5% or less of an ash content.

Examples of the raw material of the activated carbon used for the polarizable electrode in this invention include a ligneous phenol resin, such as sawdust, and a pitch resin. However, it is difficult to achieve a large specific area of at least  $1500\text{m}^2/\text{g}$  with the former, and its impurity

content is also high. As for the latter, it is easy to increase the specific area, but there is a shortcoming in that the cost becomes extremely high. Therefore, as a raw material free of these shortcomings, it is most desirable to use palm-kernel shells.

The amounts of impurities contained in the activated carbon of the present invention obtained from palm-kernel shells as the raw material are 200ppm or less, preferably 100ppm or less, of Fe, 10ppm or less, preferably 5ppm or less, of Ni and Cr, 200ppm or less, preferably 150ppm or less, of Na, 200ppm or less, preferably 100ppm or less, of K, and 300ppm or less, preferably 100ppm or less, of Cl, and the ash content should be 0.5% or less, preferably 0.4% or less. The impurity contents of the activated carbon should not deviate from the above ranges since such deviation will severely compromise the long-term reliability.

As for the physical properties of the activated carbon, the specific surface area should be between 1500 and 1900m<sup>2</sup>/g, preferably between 1650 and 1850m<sup>2</sup>/g.

Obtaining activated carbon having a specific surface area larger than this will lower the yield and is therefore not practical. Moreover, it is appropriate to use one in which the average pore diameter is between 13 and 20Å, preferably between 14 and 19Å, in which the total pore volume is between 0.6 and 0.9ml/g, preferably between 0.65 and 0.8ml/g, and in which the volume of the pores that are at least 20Å in diameter is between 30 and 50%, preferably between 35 and 45%, of the total pore volume.

As the electrode used in this invention, it is possible to utilize it in the form of a paste obtained by combining the activated carbon powder

with an electrolyte. However, an example of an electrode that has even more preferable capacity per unit volume and mechanical strength is an electrode obtained by converting the activated carbon powder into a sheet by using a binder having excellent chemical resistance such as polytetrafluoroethylene (henceforth PTFE). Such sheet electrode can be preferably obtained by first combining 1 ~ 50 weight%, more preferably 5 ~ 30 weight%, of PTFE with the activated carbon powder, by then molding the obtained viscous mixture into a sheet shape by means of compression, extrusion, rolling, or the combination of these means.

As necessary, this sheet-like molded article is further drawn monoaxially or biaxially. This drawing is carried out by a commonly known method (e.g. Kokai No.59-166541) at 20 ~ 380°C, preferably 20 ~ 200°C, in a manner such that it becomes 1.1 ~ 5.0 times longer, preferably 1.2 ~ 2.0 times longer, than the original length. The thus-obtained drawn article can be utilized as it is, but if necessary, it becomes further rolled or compressed by means of a roll or a press and then becomes baked or semi-baked before being used.

The electrolyte used in the present invention in combination with the polarizable electrode composed of active carbon is not particularly specified, and one that is usable as an electric double layer capacitor, in other words, an electrolyte of a nonaqueous medium type or aqueous solution type is utilized appropriately.

As a nonaqueous-medium-type electrolytic solution used in the invention in combination with the polarizable electrode composed of active carbon, it is possible to use one that is obtained by dissolving about

0.3 - 1.5M/l of a solute, such as the tetraalkyl ammonium salt, tetraalkyl phosphonium salt, or amine salt of perchloric acid, hexafluorophosphoric acid, tetrafluoroboric acid, peralkyl sulfonic acid, trifluoromethanesulfonic acid, etc., with a polar organic solvent, such as propylene carbonate,  $\gamma$ -butyrolactone, acetonitrile, dimethyl formamide, 1,2-dimethoxyethane, sulfolane, nitromethane, etc.

As an aqueous electrolyte used in combination with a polarizable electrode composed of activated carbon, one that contains an inorganic acid, inorganic base, or inorganic salt as a medium is appropriate. As the solute (electrolyte) used for such electrolytic solution, the following examples can be suitably utilized: acids such as sulfuric acid, tetrafluoroboric acid, nitric acid, etc.; bases such as potassium hydroxide, sodium hydroxide, calcium hydroxide, and ammonium hydroxide; chlorides such as potassium chloride, sodium chloride, calcium chloride, and ammonium chloride; and carbonates such as potassium carbonate, sodium carbonate, calcium carbonate, and ammonium carbonate. From among these electrolytes, sulfuric acid, tetrafluoroboric acid, potassium hydroxide, and sodium hydroxide are particularly preferred since high degrees of conductivity can be obtained from them.

The concentration of the aqueous-solution-type electrolytic solution can be appropriately selected in the range between 10 and 90 weight%. In general, if the concentration is 90 weight% or higher, there is a problem in that the solute becomes deposited in a cold environment, and a concentration of 10 weight% or less is not preferred since the conductivity becomes low and the interval resistance of the capacitor increases.

By sandwiching a porous separator between electrodes obtained by processing and forming the above-described sheet-like article in accordance with the shape of the capacitor and by sealing them in a case after impregnating them or filling them with the above-mentioned electrolytic solution, an electric double layer capacitor of the present invention can be obtained.

As the porous separator, nonwoven fabric of polypropylene fiber, nonwoven fabric mixed with glass fiber, etc. can be utilized appropriately. Moreover, the appropriate thickness of the separator is between 50 and 200 $\mu$ m, particularly between 100 and 150 $\mu$ m.

Moreover, the method for collecting the electricity from the polarizable electrode used in the invention is not particularly specified, and a conventional, commonly known method can be utilized. For example, it is possible to weld a metal net onto a metal case and pressure-bond the electrodes to it or to form a metallic power collector on the electrodes by means of plasma spraying, plating, etc. or by adhering it by using a conductive adhesive.

As a conductive adhesive used in the present invention, a high-purity high-lead type that hardly contains a binder is preferred, although it is permissible to utilize a graphite or carbon black type conductive adhesive containing a resin binder of phenol or an inorganic binder of water glass.

#### [Embodiments of the Invention]

In the following, embodiments of the invention and comparative examples will be explained concretely by referring to drawings.

200 weight parts of water were combined with 100 weight parts of a powder mixture consisting of 70 weight% of each type of the activated carbon indicated in Table 1, 20 weight% of carbon black, and 10 weight% of PTFE (grain size =  $0.3\mu\text{m}$ ), and the mixture was blended in a V-shaped blender. The mixture obtained in the form of a paste was rolled by means of a roll forming machine, and a 1.1mm-thick sheet was obtained. After preheating this sheet to  $300^{\circ}\text{C}$ , it was monoaxially drawn by the magnification of 110%. As a result, a 0.6mm-thick sheet-like electrode material was obtained.

By using this sheet-like electrode material, a unit cell (diameter = 20mm, thickness = 2.0mm) of a coin-type electric double layer capacitor illustrated in Figure 1 was made by the following procedure.

The above sheet-like electrode material was punched out into disk-shaped pieces as polarizable electrodes, [1] and [2] (diameter = 15mm, thickness = 0.6mm), and these polarizable electrodes, [1] and [2], were placed inside an external container, which was composed of a stainless-steel cap [4] and a stainless-steel can [5], with a separator consisting of nonwoven fabric of polypropylene fiber disposed between them. Next a predetermined electrolytic solution (In Embodiment 1 and 2 and Comparative Example 1, the solutions were tetrabutyl phosphonium tetrafluoroborate dissolved in propylene carbonate at a concentration of 1.0M/l; and in Embodiment 3 and 4 and Comparative Example 2, the solutions were aqueous solutions containing 30% of sulfuric acid) was injected into the unit cell, and the polarizable electrodes, [1] and [2], and the separator [3] were fully impregnated with this electrolytic

solution. Then, the article was sealed by crimping the end parts of the cap [4] and the can [5] by using a polypropylene packing [6].

Each of the unit cells of electric double layer capacitors prepared in the above manner was charged at a constant voltage (2.8V in Embodiment 1 and 2 and Comparative Example 1; 0.9V in Embodiment 3 and 4 and Comparative Example 2) for 30 minutes at 20°C. Then, by discharging a constant current of 1mA, the time it took until the voltage between the terminals reached 0V during the discharge was measured, and the initial capacity (F) was then calculated. Moreover, the internal resistance was also measured by an AC two-terminal method (frequency = 1kHz). Next, a voltage (2.8V in Embodiment 1 and 2 and Comparative Example 1; 0.9V in Embodiment 3 and 4 and Comparative Example 2) was applied continually to the above cell at 70°C for 1000 hours, and the capacity was then measured in the same manner. It was then compared with the initial value to calculate the capacity degradation (%). The results are indicated in Table 1.

Table 1

項目	電解液	灰分 (%)	不純物含有量 (ppm)					
			Fe	Cr	Al	Na	K	Ca
実 例	1 非水溶液	0.5	10	1.0	1.0	100	30	50
	2 "	0.3	30	1.7	2.0	120	50	15
	3 水溶液	0.6	60	2.0	1.5	120	60	45
	4 "	0.7	35	1.7	1.0	120	60	15
比 較 例	1 非水溶液	0.1	220	35	40	250	310	310
	2 水溶液	0.9	270	55	70	300	320	410

Key:

No.	Item	Electrolytic Solution	Ash Content	Impurity Contents (ppm)					
Embodiments	1	Nonaqueous Solution							
	2	"							
	3	Aqueous Solution							
	4	"							
Comparative Examples	1	Aqueous Solution							
	2	Aqueous Solution							

Table 1 (cont'd)

コンデンサ特性			
初期値		1000時間後	
内部抵抗 (Ω)	容量 (F)	内部抵抗 (Ω)	容量劣化率 (%)
5.3	2.27	12.1	14.7
5.2	2.28	14.2	13.1
7.8	2.33	5.8	18.1
1.2	2.32	1.3	18.2
1.2	1.01	44.3	40.2
3.7	1.27	27.4	31.8

Key:

Capacitor Properties			
Initial Value		After 1000 hours	
Internal Resistance (Ω)	Capacity (F)	Internal Resistance (Ω)	Capacity Degradation (%)

#### [Effects of the Invention]

As explained earlier, according to the present invention, it is possible to obtain an electric double layer capacitor that has a low capacity degradation percentage and only a small increase in the internal resistance at high temperatures and that therefore remains reliable for a long time.

#### 4. Brief Explanation of the Drawing

Figure 1 is a partial cross-sectional drawing illustrating one embodiment of an electric double layer capacitor of the present invention.

[1], [2] = polarizable electrode

[3] = separator

[4] = cap

[5] = can

[6] = packing

Figure 1

